اسئلة استرشادية للجزء الشفوى فى مادة الكيمياء الزراعية

(٢)

اعداد

الدكتور / محمد الشاعر

الدكتور / محمد عوض

ما هى المادة ومما تتكون ؟

الحجم Volumeهو :

الكتلـــــة Massهي :

الـــوزن Weight هو:

ما هو الجزيئ؟

أنواع الجزيئات هى ....و....................................

جزئ العنصر هو : ....مثل ....

جزئ المركب هو : ....مثل ....

المركب هو...

العـــــــنصر هو...

عناصر الفلزات هى :...

عناصر اللافلزات هى :...

المخاليط هى :

الــــذرة هى :

تركب الذرة من :

العدد الكتلى هو :

العدد الذرى هو :

ما الفرق بين الذرة والايون؟

الايون هو...

تميل ذرات الفلزات الى (فقد - اكتساب) الكترونات من مستوى طاقتها الخارجى اثناء التفاعل الكيميائى

تميل ذرات اللا فلزات الى (فقد - اكتساب) الكترونات من مستوى طاقتها الخارجى اثناء التفاعل الكيميائى .

عندما تفقد الذرة الكترونا او اكثر تتحول الى ايون (موجب – سالب)

عندما تكتسب الذرة الكترونا او اكثر تتحول الى ايون (موجب – سالب)

الايون الموجب هو ....

الايون السالب هو..

الغازات الخاملة Inert gas هى ....

العناصر النشطة هى ....

ماذا يعنى استقرار الذرة ؟

الرابطة الأيونية هى :

الرابطة التساهمية هى :

أنواع الروابط التساهمية هى :

انواع المركبات هى ....

الأحماض هى :

ما الفرق بين القواعد والقلويات ؟

القلويات هى :

الأكسيد هو:

الملح هو:

التغيّرات الفيزيائية للمواد هي:

التغيّرات الكيميائية للمواد هي :

الفرق بين الوزن والكتلة هو:

قارن بين حالات المادة :

ما هى خواص الغازات :

عند دراسة قوانين الغازات فانه يلزم ان تراعي ثلاثة متغيرات هي :

قانون عدم فناء المادة The Law of Conservation of Mass ينص على :

قانون النسب الثابتة Law of Definite (constant) Proportions ينص على :

قانون النسب المتضاعفة Law of Multiple Proportions ينص على :

قانون النسب المتكافئة Law of Multiple Proportions ينص على :

قانون بويل (Boyle' slaw) للغازات ينص على :

قانون شارل سنة اوجاى لوسك للغازات Charle's law and Gay-Lussac's law ينص على

(قانون الضغط Pressure ' sLaw) للغازات ينص على :

الفكرة العامة لإسالة الغاز هى :

الحامض هو...

الملح هوا...

يمكن التفرقة بين الكبريتيت والثيوكبريتات باستخدام اختبار..

Anion هو...

Cation هو...

أحماض قوية..........................التأين.

أحماض ضعيفة ....التأين.

تنقسم الاحماض من حيث القوة الى ....

تنقسم الاحماض من حيث الثبات الى ....

الحمض ....يطرد الحمض .... في محاليل ....

الشق القاعدي للملح هو أيون .... ويطلق عليه ....

الشق الحامضي هو أيون .... ويطلق عليه ....

الرمز الكيميائى لثيوكبريتات الصوديوم هو ....

الرمز الكيميائى لكربونات الصوديوم هو:...

الرمز الكيميائى لبرمنجنات البوتاسيوم هو ....

الرمز الكيميائى لثيوكبريتات الباريوم هو...................................

الرمز الكيميائى لكربونات المغنسيوم هو ....

الرمز الكيميائى لكبريتيت الصوديوم هو..................................

الرمز الكيميائى لكبريتيت الرصاص هو..................................

الرمز الكيميائى لثانى أكسيد الكبريت هو.....................................

الرمز الكيميائى لكبريتيد الرصاص هو.....................................

الرمز الكيميائى لنترات الفضة هو..

الرمز الكيميائى لنيتريت الرصاص هو ....

الرمز الكيميائى لحمض النيتروز هو...

الرمز الكيميائى لحمض النيتريك هو...

الرمز الكيميائى لكبريتات الحديدوز هو...

الرمز الكيميائى لكلوريد الفضة هو..

الرمز الكيميائى لفوسفات الصوديوم هو...

التحليل الكيميائى الوصفى هو ....

التحليل الكيميائى الكمى هو...

الشق الحامضي هو:..

الشق القاعدي هو ....

الكربونات تتبع مجموعة ....فى الشقوق..................................

البيكربونات تتبع مجموعة ....فى الشقوق..................................

الكبريتيد يتبع مجموعة ....فى الشقوق..................................

الثيوكبريتات تتبع مجموعة ....فى الشقوق..................................

الكبريتيت يتبع مجموعة ....فى الشقوق..................................

النيتريت يتبع مجموعة ....فى الشقوق..................................

الكلوريدات تتبع مجموعة ....فى الشقوق..................................

البروميدات تتبع مجموعة ....فى الشقوق..................................

اليوديدات تتبع مجموعة ....فى الشقوق..................................

النترات تتبع مجموعة ....فى الشقوق..................................

الكبريتات تتبع مجموعة ....فى الشقوق..................................

الفوسفات تتبع مجموعة ....فى الشقوق..................................

التحليل الكيفي هو..

التحليل الكمى هو..

الكربونات شق لحامض :...

البيكربونات شق لحامض :...

الكبريتيت شق لحامض :...

الثيوكبريتات شق لحامض :...

النيتريت شق لحامض :...

الكلوريدات شق لحامض :...

النترات شق لحامض :...

الفوسفات شق لحامض :...

الكبريتات شق لحامض :..

يستخدم اختبار .... للتفرقة بين الكربونات والبيكربونات.

يستخدم اختبار .... للتفرقة بين الكبريتيت والثيوكبريتات.

يستخدم اختبار .... للتفرقة بين النيتريت والنترات.

يستخدم اختبار .... للتفرقة بين الكبريتات والفوسفات.

-اساس الكشف عن الشق القاعدى هو:...

كاشف المجموعة الأولى فى الشق القاعدى هو...

كاشف المجموعة الثانية فى الشق القاعدى هو..

كاشف المجموعة الثالثه فى الشق القاعدى هو..

كاشف المجموعة الرابعة فى الشق القاعدى..

كاشف المجموعة الخامسة فى الشق القاعدى هو...

٧٢- كاشف المجموعة السادسة فى الشق القاعدى هو...

٧٣- تترسب كاتيونات المجموعة الأولى على هيئة ....

٧٤- تترسب كاتيونات المجموعة الثانية على هيئة ....

٧٥- تترسب كاتيونات المجموعة الثالثه على هيئة ....

٧٦- تترسب كاتيونات المجموعة الرابعة على هيئة ....

٧٧- تترسب كاتيونات المجموعة الخامسة على هيئة ....

٧٨- تترسب كاتيونات المجموعة السادسة على هيئة ....

يتبع الرصاص المجموعة .... فى الشق ....

يتبع النحاس المجموعة ....فى الشق ....

يتبع الألمونيوم المجموعة ....فى الشق ....

يتبع الحديد المجموعة ....فى الشق ....

يتبع النيكل المجموعة ....فى الشق ....

يتبع الخارصين المجموعة ....فى الشق ....

يتبع المنجنيز المجموعة ....فى الشق ....

يتبع الكالسيوم المجموعة ....فى الشق ....

يتبع الباريوم المجموعة ....فى الشق ....

يتبع المغنسيوم المجموعة ....فى الشق ....

يتبع الصوديوم المجموعة ....فى الشق ....

تكافؤ الرصاص

تكافؤ النحاس

تكافؤ الحديدوز

تكافؤ الحديديك

تكافؤ الكربونات

تكافؤ الألمونيوم

تكافؤ المنجنيز

تكافؤ البيكربونات

تكافؤ الكبريتيت

تكافؤ النيتريت

تكافؤ الفوسفات

تكافؤ الخارصين

تكافؤ الكبريتات

تكافؤ الثيوكبريتات

تكافؤ النترات

تكافؤ النحاس

تكافؤ الكالسيوم

تكافؤ الصوديوم

تكافؤ الكلور

تكافؤ النيكل

الانصهار هو

التكاثف أو التكثيف هو

ما الفرق بين الحالتين السائلة والغازية؟

أذكرالخواص العامة للسوائل؟

السوائل غبر قابلة للانضغاط (علل)

تعريف الضغط البخاري

الحرارة الكامنة للتصعيد (للتبخير) هي

تعريف درجة الغليان Boiling Point

ماذا يحدث لدرجة الغليان عند ارتفاع أو انخفاض الضغط الخارجي؟

التوتر السطحي هو

ماذا يحدث للسائل إذا كانت محصلة قوى التلاصق أكبر من محصلة قوى التماسك؟

ماذا يحدث إذا كانت محصلة قوى التلاصق أصغر من محصلة قوى التماسك

ما هي العوامل المؤثرة على التوتر السطحي

يقل التوتر السطحي بزيادة درجة الحرارة (علل)

أذكر بعض الظواهر الطبيعية التي ترجع الى ظاهرة التوتر السطحي للسوائل؟

تعريف اللزوجة

ما أثر ارتفاع درجة الحرارة على لزوجة السوائل؟

ما هي العوامل المؤثرة على اللزوجة

الدم أعلى لزوجة من الماء(علل)

عرف المحلول الحقيقي؟

عرف المحلول الغروي

المحلول المشبع هو

ما هي أقسام المحاليل حسب توصيلها للتيار الكهربي مع التمثيل

الإليكتروليتات القوية :Strong Electrolytesهي

الإلكتروليتات الضعيفة Weak Electrolytes هي

اللاإلكتروليتات Nonelectrolytes هي

ما هي أقسام الغازات من حيث درجة ذوبانها في السوائل مع التمثيل

ما هي العوامل المؤثرة على ذوبانية الغازات؟

ما هي صور امتصاص الغازات على سطوح (أسطح) المواد الصلبة مع التمثيل

أقسام محاليل السوائل في السوائل مع التمثيل

ما هو المحلول المثالي

عرف الأسموزية هي

تعريف الضغط الأسموزي